

III

NOUVELLES STATIONS

DE

Minéraux rares du Simplon et de la vallée de St-Nicolas,

recueillis et présentés par F.-O. WOLF.

A. Du Simplon.

1. Des cristaux de *quartz* et *mica cristallisé* (argenté) provenant des gneiss du Schönhorn.

2. De la *Byssolite*, *pyrite magnétique* et *chlorite*, etc., des couches de pierre ollaire de la Gemeine-Alp, dans la vallée de Zwischbergen.

3. Des cristaux de *grenat*, d'un rouge brun, mesurant jusqu'à un pouce de diamètre, trouvés dans les couches de micaschistes, aux minces feuillets argentés, du col de la Balmetta, au-dessus de Trasquera. De la même station, des échantillons de *Staurotide* et de petits cristaux de mica, avec la même nuance brun rouge éclatante (peut-être de la *Lépidolite*).

4. De splendides échantillons de *cyanite*, tirés des blocs erratiques de grenatite des environs de Gondo.

B. De la vallée de St-Nicolas.

1. Des cristaux de *Pyrophyllite* provenant de la gorge des Höllenen, par laquelle le Riedbach, sorti du glacier de Gassenried, se précipite vers St-Nicolas.

Le schiste talqueux et tendre qui compose une partie des parois de la gorge est tout rempli de petits cristaux de pyrophyllite, plus beaux et plus riches que ne les offrent les stations connues jusqu'ici de Beresowsk, Spaa et Westana.

Ces gracieuses rosettes couvrent des parois tout entières. Le

doux reflet des cristaux donne à cette partie de la gorge un éclat magique : ici des teintes d'un vert pomme tendre et délicat; là, le brillant de l'argent, les nuances irisées de la nacre; plus rarement, ces teintes passent aux couleurs de l'aurore.

Voici l'analyse de ce minéral, *nouveau* pour la Suisse, faite par M. H. Brauns, pharmacien, à Sion :

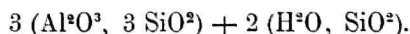
Pyrophyllite des Höllen (St-Nicolas).

Structure cristalline; cristaux indistincts, d'un blanc légèrement verdâtre, avec des reflets de nacre; quelques exemplaires ont une teinte rougeâtre due à l'oxyde de fer. Lamelles très flexibles, onctueuses au toucher, difficiles à pulvériser. Au chalumeau, la matière se boursoufle fortement, dégage de l'eau et fond à peine. Avec le borax, elle donne une perle limpide; chauffée avec le nitrate de cobalt, elle devient bleue. A peine attaquée par les acides, même par l'acide fluorhydrique.

Composition :

	Equivalents		
SiO ² = 65,8	22	= 11 SiO ²	} = 3 Al ² O ³ + 9 SiO ²
Al ² O ³ = 30,4	6	= 3 Al ² O ³	
MgO = 1,4		
HO = 3,8	4,2	= 2,1 HO	= 2 H ² O + 2 SiO ²
FeO, PO ⁵ , traces			
<hr/>			
100,4			

Si on néglige les quantités minimales de MgO, FeO, PO⁵, dont la présence peut être considérée comme accidentelle, l'analyse ci-dessus conduit à la formule



2. De la *Florite* en dodécaèdres rhomboïdaux, verts, du glacier de Grassenried.

3. Des *cristaux de quartz*, de couleur jaunâtre, avec fer oligiste spéculaire (Eisenrosen).

4. De la *limonite* et du spath calcaire, de la même localité.

